

Massenspektrographische Untersuchungen  
an Wasserstoff- und Heliumkanalstrahlen  
( $\text{H}_3^+$ ,  $\text{H}_2^-$ ,  $\text{HeH}^+$ ,  $\text{HeD}^+$ ,  $\text{He}^-$ )

Inaugural-Dissertation

zur Erlangung

der Doktorwürde der Naturwissenschaftlichen Fakultät  
der Ludwig-Maximilians-Universität zu München

eingereicht am 22. März 1938

von

Julius Walther Hiby  
aus Totteridge

1 9 3 9

---

J o h a n n A m b r o s i u s B a r t h i n L e i p z i g

Berichterstatter: Prof. Dr. E. Rüchardt  
Tag der mündlichen Prüfung: 28. April 1938



D 19

---

Sonderdruck aus „Annalen der Physik“ 5. Folge, Band 34, Heft 5. 1939.  
Printed in Germany

### Einleitung

Ein interessanter Bestandteil des Wasserstoffkanalstrahls ist das Teilchen  $H_3^+$ , das positive Ion einer 3atomigen Wasserstoffmodifikation. J. J. Thomson<sup>1)</sup> entdeckte es bei seinen massenspektrographischen Arbeiten; spätere Untersuchungen<sup>2)</sup> ergaben, daß sich dieses Teilchen in der Glimmentladung durch Ionenstoß nach der Gleichung  $H_2^+ + H_2 \rightarrow H_3^+ + H$  bei genügend hohem Gasdruck sehr häufig bildet, ebenso auch das analoge Ion  $D_3^+$  in Deuterium.

Nach der Auffindung des positiven Ions interessierten sich natürlich die Chemiker für die Möglichkeit der Existenz eines Moleküls  $H_3$  in neutralem Zustand. In einer großen Anzahl chemischer Arbeiten<sup>3)</sup> wurde behauptet, daß bei verschiedenen Prozessen, meistens jedoch in der Glimmentladung, eine aktive Form des Wasserstoffs auftreten kann, die sich durch die Art ihrer reduzierenden Eigenschaften von atomarem Wasserstoff wesentlich unterscheidet; es lag nahe, an die Bildung eines „Hyzons“  $H_3$ , eines Ozons des Wasserstoffs zu denken. Die Behauptungen konnten jedoch immer widerlegt, die Vorgänge einwandfrei durch bereits bekannte Reaktionen erklärt werden.

In manchen Fällen handelte es sich um eine Täuschung durch Bildung von Schwefelwasserstoff oder Siliciumwasserstoffen, wie die Untersuchungen von A. Bach<sup>4)</sup>, F. Paneth<sup>5)</sup> und E. Hiedemann<sup>6)</sup>

1) J. J. Thomson, Rays of Positive Electricity, 1913.

2) A. J. Dempster, Phys. Rev. **8**. S. 651. 1916; G. P. Harnwell, Phys. Rev. **29**. S. 830. 1927; O. Luhr, J. Chem. Phys. **3**. S. 146. 1935.

3) Ausführliche Literatur in Gmelins Handb. d. anorg. Chem. **8**. S. 267 ff. 1927; ferner bei E. Hiedemann, Ztsch. f. phys. Chem. **153**. S. 210. 1931; **164**. S. 20. 1933.

4) A. Bach, Ber. Dtsch. Chem. Ges. **58**. S. 1388. 1925.

5) F. Paneth, E. Klever u. K. Peters, Ztschr. f. Elektrochem. **33**. S. 102. 1927.

6) E. Hiedemann, a. a. O.

nachwiesen. In allen anderen Fällen war die beobachtete Aktivität des Gases von sehr kurzer Dauer und konnte durch die einfachere Annahme einer Wirkung atomaren Wasserstoffs erklärt werden<sup>1)</sup>.

Erst eine Beobachtung von R. Conrad<sup>2)</sup> schien einen physikalischen Nachweis eines neutralen Moleküls  $H_3$  zu bringen. Er entfernte aus einem Kanalstrahl alle geladenen Teilchen durch ein elektrisches Feld. Zerlegte er den restlichen Strahl dann durch das Feld eines Massenspektrographen, so waren wieder, wenn auch in sehr geringer Menge, positive Ionen der Masse 3 nachzuweisen; diese mußten sich auf dem Wege zwischen Vorablenkung und Zerlegungsfeld aus neutralen Teilchen der Masse 3 durch Umladung gebildet haben. Nun war aber kurz vorher das Deuterium entdeckt worden, und E. Hiedemann<sup>3)</sup> machte darauf aufmerksam, daß die von Conrad gefundenen Teilchen vermutlich Moleküle HD waren.

Die theoretische Möglichkeit eines neutralen Moleküls  $H_3$  muß noch offengelassen werden. Man begegnet manchmal der unrichtigen Darstellung, ein solches Molekül in unangeregtem Zustand könne nach dem Pauliprinzip nicht existieren. Das Pauliprinzip<sup>4)</sup> verneint lediglich die Möglichkeit, an ein Wasserstoffmolekül ein drittes, unangeregtes Wasserstoffatom anzulagern; ob ein stabiler Grundzustand oder wenigstens angeregte Zustände eines Moleküls  $H_3$  denkbar sind, ist eine Frage der näheren wellenmechanischen Berechnung.

Die vorliegende Arbeit stellt sich nun die experimentelle Beantwortung der Frage nach der Existenz eines neutralen Moleküls  $H_3$  im Kanalstrahl zur Hauptaufgabe.

Eine weitere Aufgabe war die Aufklärung einer merkwürdigen, schon von J. J. Thomson angeführten Erfahrung: Er erhielt immer dann im Massenspektrogramm eine besonders starke Parabel  $H_3^+$ , wenn als Füllgas der Entladungsröhre ein Gas verwendet wurde,

1) Hier müssen neuere Versuche von A. C. Grubb u. A. B. van Claeve, J. Chem. Phys. **3**, S. 139. 1935, erwähnt werden, in denen die zeitliche Abnahme des aktiven Bestandteils des Gases im Sinne einer monomolekularen Reaktion verlief und von einer Wandvergiftung nicht beeinflußt wurde, so daß atomarer Wasserstoff nicht im Spiel zu sein schien. Zu diesen Versuchen ist jedoch zu bemerken, daß keinerlei Maßnahmen getroffen wurden, um die Mitführung von Ionen aus der Entladung in den Reaktionsraum zu verhindern. Die beobachteten Reduktionsvorgänge und ihre zeitliche Abnahme würden sich durch eine Wirkung von Ionen  $H_2^+$  oder  $H_3^+$  befriedigend erklären lassen. — Auf eine ähnliche Täuschung durch Wandaufladungen haben auch C. Naegeli u. B. Lambert hingewiesen, Helv. Chim. Acta **15**, S. 1137. 1932.

2) R. Conrad, Ztschr. f. Phys. **75**, S. 504. 1932.

3) E. Hiedemann, Ztschr. f. phys. Chem. **164**, S. 31. 1933.

4) W. Heitler u. F. London, Ztschr. f. Phys. **44**, S. 455. 1927; W. Jost, Ztschr. f. Elektrochem. **41**, S. 667. 1935.

das aus festem KOH durch Bombardement mit Kathodenstrahlen freigemacht worden war. F. W. Aston<sup>1)</sup> und R. Conrad<sup>2)</sup> bestätigten später diese Beobachtung; sie brachten etwas Ätzkali in das Entladungsrohr, wenn sie eine starke Parabel  $H_3^+$  erhalten wollten.

Schließlich sollte die Untersuchung auch auf den Heliumkanalstrahl ausgedehnt werden. Es war eine merkwürdige Erscheinung aufzuklären, die die auffallende Intensität der Ionen  $C^+$  und  $O^+$  im reinen Heliumkanalstrahl betrifft und auf die später im Zusammenhang eingegangen wird. Ferner sollte untersucht werden, ob das Heliumhydridmolekül HeH im Kanalstrahl neutral vorkommt; auch von diesem Molekül ist nur das positive Ion bekannt.

### Versuchsanordnung

Es wurde der in Abb. 1 schematisch dargestellte Thomsonsche Parabelmassenspektrograph benutzt. Die Spannung am Entladungsrohr betrug

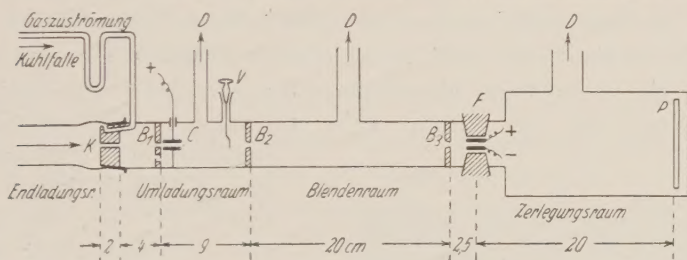


Abb. 1. Schema der Versuchsanordnung

20000 Volt, die Stromstärke 2 mA. Die Gaszuströmung wurde durch eine Kapillare mit veränderlichem Strömungswiderstand einreguliert<sup>3)</sup>; es war nicht schwierig, beliebig lange Zeit die Entladungsstromstärke auf 5% konstant zu halten, entsprechend einer Konstanz des Gasdruckes von 1%.

Der Kanalstrahl verläßt den Entladungsraum durch die 1 mm weite Kathodenbohrung  $K$  und durchheilt den Umladungsraum und den Blendenraum. Die beiden 0,3 mm weiten Lochblenden  $B_2$  und  $B_3$  dienen zur Ausblendung eines feinen Strahles, der bei  $F$  durch die beiden parallelen magnetischen und elektrischen Felder zerlegt wird. Auf der photographischen Platte  $P$  erscheinen Teilchen gleicher spezifischer Ladung  $e/m$  bekanntlich jeweils auf einer Parabelkurve und verteilen sich längs dieser nach ihren Geschwindigkeiten; die Ablenkung negativer Ionen erfolgt in den diagonal gegenüberliegenden Quadranten. Um die photographischen Platten bequem wechseln zu können, wurde die von Conrad angegebene Plattenschleuse benutzt. Bei  $D$  sind Anschlüsse an Hg-Diffusionspumpen.  $V$  ist eine Strahlenablenkung. Die Blende  $B_1$  und der Vorablenkungskondensator  $C$  waren erst beim zweiten Teil der Untersuchung vorhanden.

1) F. W. Aston, „Isotopes“, London 1924, S. 72.

2) R. Conrad, a. a. O.

3) J. W. Hiby, Phys. Ztschr. 39. S. 167. 1933.

Als Plattenmaterial bewährte sich ausgezeichnet die Spezialplatte „Q 1“ der Ilford Ltd., Ilford, London. Sie hat hohe Empfindlichkeit, feines Korn, völlige Schleierfreiheit, Lagerfähigkeit von über 1 Jahr, und kostet nur s 5/— das Dutzend  $9 \times 12$  cm. Die Empfindlichkeit für Massenstrahlen ist nach Angabe der Ilford Ltd. nicht, wie bei Schumannplatten, durch geringen Gelatinegehalt der Emulsion erreicht worden, sondern dadurch, daß durch ein besonderes Verfahren die Konzentration der Halogensilberkörner an der Schichtoberfläche erhöht worden ist, während die Körner einer normalen Platte vor der Trocknung auf den Grund der Emulsion absinken.

Agfa „Autolith“ und andere Reproduktionsplatten erwiesen sich als weniger brauchbar; auch bei langer Expositionszeit erhielt man bei ihnen nur ungenügende Schwärzung. Die Schumannplatten der Agfa haben gegenüber der „Q 1“-Platte den Nachteil größeren Kornes, außerdem erfordert es besondere Vorsichtsmaßnahmen, sie schleierfrei zu entwickeln.

Nach dem Rezept von V. Schumann<sup>1)</sup> selber hergestellte Schumannplatten waren empfindlich und sehr feinkörnig, neigten aber noch mehr zu Schleierbildung als die Agfa-Platte.

#### Die Intensitätsabhängigkeit der $H_3^+$ -Parabel vom Füllgas

Es wurde Wasserstoff verschiedener Herkunft verwendet und der Gasdruck stets auf eine Entladungsstromstärke von 2 mA und eine Spannung von 20 000 Volt einreguliert. Die schnellsten

Strahlteilchen erhielten so eine Geschwindigkeit von etwa 15 000 Volt. Die Intensität der Parabel  $H_3^+$  wurde jeweils mit der der Atomparabel  $H_1^+$  verglichen. Hierzu wurde die von H. Muckenthaler<sup>2)</sup> angewandte Methode benutzt. Auf der einen Seite der Platte wurde eine Aufnahme des Massenspektrums der Wasserstoffkanalstrahlen (Abb. 2)<sup>3)</sup> mit so langer Exposition gemacht, daß die Parabel  $H_3^+$  mittelgroße Schwärzung zeigte. Dann wurde das elektrische Zerlegungsfeld umgepolt, und auf der anderen Seite der Platte wurden mehrere Auf-

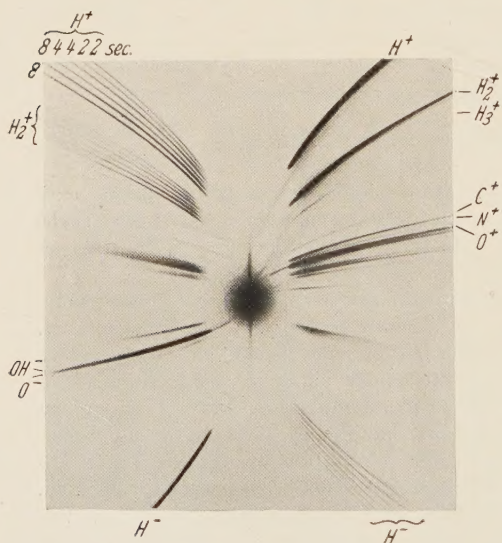


Abb. 2. Wasserstoff,  
durch Bombardement aus KOH.  
Oben links 2—8 Sek., rechts 6 Min.

1) Vgl. E. von Angerer, Wiss. Phot., Leipzig 1931, S. 57.

2) H. Muckenthaler, Phys. Ztschr. **35**, S. 851. 1934.

3) Aufnahmen im Verhältnis 3:4 verkleinert.

nahmen mit variierten kurzen Expositionszeiten von einigen Sekunden aufgenommen, und zwar jeweils mit etwas verändertem Magnetfeld.

Die Schwärzungen der Parabeln wurden an Stellen gleicher elektrischer Ablenkung (gleicher Abszisse), und zwar an der Stelle größter Schwärzung, nahe dem Parabelkopf, mikrophotometriert. Die Aufnahmen kurzer Exposition lieferten eine Schwärzungskurve  $S = f(t)$  für die  $H_1^+$ -Parabel. Man sucht nun diejenige Parabel von  $H_1^+$  auf, deren Schwärzung mit der  $H_3^+$ -Parabel auf der lange exponierten Aufnahme übereinstimmt. Das reziproke Verhältnis der beiden Expositionszeiten ist nach dem Reziprozitätsgesetz  $J \cdot t = \text{const}$  gleich dem Verhältnis der Intensitäten der Parabeln  $H_1^+$  und  $H_3^+$ . Als Symbol für dieses Verhältnis werde der Quotient  $H_1^+/H_3^+$  gebraucht er ist dem Verhältnis der Teilchenzahlen natürlich nur proportional, da die photographische Wirksamkeit der Kanalstrahlen auch von Teilchenart und Geschwindigkeit abhängt.

Zuerst wurde elektrolytisch hergestellter Wasserstoff untersucht, dann ein Wasserstoff, der das natürliche Isotopenverhältnis des Wassers,  $\frac{[H]}{[D]} = 5000$ , besaß. Dieser Wasserstoff wurde durch quantitative Zersetzung einiger Tropfen Leitungswasser nach der Methode von A. und L. Farkas<sup>1)</sup> erzeugt: Wasserdampf wird an einer auf etwa 1000° geheizten Wolframdrahtspirale reduziert; der entstandene Wasserstoff wird durch eine Kühlfalle hindurch kontinuierlich abgepumpt und im Vorratsgefäß gesammelt.

Sowohl dieser Wasserstoff wie der elektrolytische ergaben ein Verhältnis  $\frac{H_1^+}{H_3^+} = 170 \pm 20$ .

Nun wurde, wie seinerzeit von J. J. Thomson angegeben, in einem getrennten Entladungsrohr ein kleiner Tiegel mit festem KOH in den Brennfleck von Kathodenstrahlen gebracht. Das erzeugte Gas, ein Gemisch hauptsächlich von Wasserdampf, Wasserstoff und Sauerstoff, strömte dann in das eigentliche Kanalstrahlenrohr. Jetzt ergab sich  $\frac{H_1^+}{H_3^+} = 300$ , gleichgültig, ob die Zuströmung durch eine Kühlfalle ging oder nicht (Abb. 2).

Der nächste Schritt war das Einbringen des KOH in das Kanalstrahlrohr selber; der Gasdruck konnte durch Anschluß einer zweiten Diffusionspumpe mit variabler Absauggeschwindigkeit einigermaßen konstant gehalten werden.  $H_1^+/H_3^+$  war jetzt auf etwa 600 gestiegen. Eine Zunahme an Deuterium gegenüber dem natürlichen

1) A. u. L. Farkas, Nature **132**. S. 894. 1933; Proc. Roy. Soc. **144**. S. 467. 1934.

Isotopenverhältnis, die J. J. Thomson<sup>1)</sup> einmal fand, war nicht festzustellen; sie hätte sich an der negativen Parabel  $D_1^-$  bei langen Expositionen zeigen müssen. Die Steigerung des Verhältnisses  $H_1^+/H_3^+$  von 170 auf 600 ließ sich ebenfalls dadurch erreichen, daß man einfach ein Gemisch von Wasserstoff und Luft als Füllgas benutzte. Als Ergebnis ist also festzustellen, daß durch Fremdgas-zusätze die Parabel  $H_3^+$  *geschwächt* wurde, wie ja auch zunächst nach dem Bildungsmechanismus eines solchen mehratomigen Moleküls zu erwarten ist.

Die beiden folgenden Beobachtungen geben jedoch eine Erklärung dafür, daß bei Thomson, Aston und Conrad der aus KOH freigemachte Wasserstoff die Bildung von  $H_3^+$  scheinbar begünstigen konnte. Erstens: In einer mit Wasserstoff-Luft-Gemisch betriebenen Entladung herrscht ein bedeutend niedrigerer Gasdruck als in einer auf gleiche Stromstärke und Spannung eingestellten reinen Wasserstoffentladung.

Zweitens: Durchläuft ein Kanalstrahl einen gasgefüllten Raum, so nimmt bekanntlich die Menge der Atomionen  $H_1^+$  in Strahlrichtung nur bis zum (asymptotischen) Erreichen des Umladungs-gleichgewichtes ab, um dann konstant zu bleiben; Streuverluste sind bei Drucken unter  $10^{-2}$  mm Hg unmerklich<sup>2)</sup>. Dagegen beobachtet man eine ständige Abnahme in Strahlrichtung der Anzahl der  $H_3^+$ -Ionen; die Abnahme pro Wegelement ist der noch vorhandenen Anzahl und dem Gasdruck proportional.

Die Intensität eines  $H_3^+$ -Kanalstrahls (= Anzahl der Ionen eines bestimmten Geschwindigkeitsintervalls, die in der Zeiteinheit durch die Querschnittseinheit des Strahles fliegen) betrage in einem bestimmten Punkt  $= n_0$ ; schreitet man in Strahlrichtung um eine Strecke  $x$  fort, dann sinkt die Intensität auf  $n = n_0 e^{-\frac{p x}{L}}$ ; dabei ist  $p$  = Gasdruck,  $L$  = mittlere Weglänge für die Existenz der Ionen  $H_3^+$  bei der Einheit des Gasdruckes. Die Ionen  $H_3^+$  zerfallen offenbar bei Zusammenstoßen mit dem ruhenden Gas; welcher der drei möglichen Prozesse:

Zerfall durch Impulsübertragung,  
Umladung zum instabilen Molekül  $H_3$ ,  
Umladung zum instabilen<sup>3)</sup> Ion  $H_3^{++}$ ,

1) J. J. Thomson, Nature **133**. S. 280. 1934; Phil. Mag. **17**. S. 1025. 1934.

2) H. Bartels, Ann. d. Phys. [5] **13**. S. 373. 1932.

3) Eine wellenmechanische Berechnung des linearen und dreieckigen Modells eines Ions  $H_3^{++}$  durch G. S. Gordadse, Ztschr. f. Phys. **99**. S. 287. 1936, ergab dessen Nicht-Stabilität.

für den Zerfall verantwortlich ist, ließ sich mit der vorhandenen Apparatur nicht entscheiden.

Jedenfalls bewirkt dieser Zerfallsvorgang eine starke Abhängigkeit der Intensität der  $H_3^+$ -Parabel vom Entladungsdruck, vor allem dann, wenn der Kanalstrahl aus dem Entladungsraum nicht sofort ins Hochvakuum gelangt. Dieser Fall hat bei der Anordnung von Conrad vorgelegen, ebenfalls bei Thomson, der eine lange Kathodenbohrung benutzte mit entsprechend auf lange Strecke verteiltem Druckabfall.

Bei der vorliegenden Apparatur ließen sich ähnliche Verhältnisse durch eine Drosselung der Absaugung aus dem Umladungsraum herstellen. Abb. 3 wurde mit Wasserstoff aufgenommen; im Entladungs- und Umladungsraum herrschten Drucke von

$$p_1 = 5 \cdot 10^{-2}$$

bzw.

$$p_2 = 3 \cdot 10^{-2} \text{ mm Hg.}$$

Wurde die Entladung mit einem Gemisch

$$H_2 + \text{Luft, } 1:1,$$

betrieben und auf gleiche Stromstärke einreguliert, dann

wurden die niedrigeren Drucke  $p_1 = 2 \cdot 10^{-2}$  und  $p_2 = 1,2 \cdot 10^{-2}$  gemessen; zum Ausgleich der geringeren Wasserstoffkonzentration mußten die Expositionszeiten (Abb. 4) jetzt verdoppelt werden, um ungefähr gleiche Intensität der Atomparabeln zu erreichen. Diesmal hat die Luftbeimischung also deutlich eine Verstärkung der Parabel  $H_3^+$  relativ zur Parabel  $H_1^+$  bewirkt.

Die Kenntnis der mittleren Zerfallsweglänge des Ions  $H_3^+$  kann von Interesse sein. Aus den Gleichungen

$$n = n_0 e^{-\frac{p x}{L}} \quad \text{und} \quad n' = n_0 e^{-\frac{p' x}{L}}$$

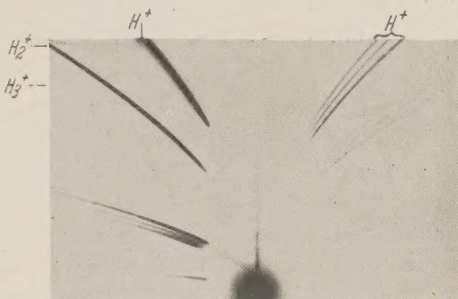


Abb. 3. Wasserstoff.  
Links 5 Min., rechts 2-2-4 Sek.



Abb. 4.  $H_2 + \text{Luft, } 1:1$ .  
Links 10 Min., rechts 4-4-8 Sek.

ergibt sie sich nach Elimination von  $n_0$  zu

$$L = \frac{x(p' - p)}{\ln \frac{n}{n'}}.$$

Da die Parabel  $H_3^+$  durch die schwache Parabel  $HD^+$  wegen der gleichen spezifischen Ladung dieser Ionen stets überlagert wird (s. u.), wurde Deuterium als Füllgas benutzt und die Zerfallsweglänge des Ions  $D_3^+$  gemessen; sie dürfte sich von der des  $H_3^+$  nicht wesentlich unterscheiden.

Eine definierte Länge des Umladungsraumes von  $x = 15$  cm wurde dadurch erhalten, daß die Kathodenbohrung  $K$  durch eine Blende von 0,1 mm Durchmesser ersetzt wurde. Jetzt konnten im Umladungsraum, unabhängig vom Entladungsdruck, nacheinander zwei verschiedene Drucke  $p$  und  $p'$  eingestellt werden. Bei diesen beiden verschiedenen Drucken und im übrigen gleichen Verhältnissen wurden verschiedene Intensitäten der Parabeln  $D_3^+$  gemessen. Da der Zerfall zwischen  $B_2$  und der Platte  $P$  zu vernachlässigen ist, kann man diese Intensitäten für die Werte  $n$  und  $n'$  in obige Gleichung einsetzen. — Die Messungen ergaben so einen Wert von ungefähr  $L = 8$  cm für  $D_3^+$  in Deuterium bei  $10^{-2}$  mm Hg Druck.

#### Untersuchung

des Kanalstrahls auf Existenz neutraler Moleküle  $H_3$  bzw.  $D_3$

Es wurde jetzt (Abb. 1) der Kondensator  $C$  (Länge in Strahlrichtung 2 cm, Plattenabstand 3 mm, Ablenkungsspannung 400 Volt) angebracht; die Blende  $B_1$  von 1 mm Durchmesser diente nur zur Begrenzung eines definierten Strahlenbündels, ein Druckabfall wurde durch eine seitliche Bohrung verhindert. In den vier Räumen der Apparatur, die der Wasserstoffkanalstrahl nacheinander durchlief, herrschten die folgenden Gasdrucke:

- im Entladungsraum  $p_1 = 5 \cdot 10^{-2}$  mm Hg,
- im Umladungsraum  $p_2 = 7 \cdot 10^{-3}$ ,
- im Blendenraum  $p_3 = 15 \cdot 10^{-5}$ ,
- im Zerlegungsraum  $p_4 = 4 \cdot 10^{-5}$ , gemessen mit McLeod.

Im Umladungsraum spielt sich also folgendes ab: Bis zum Eintritt in den Kondensator  $C$  haben sich im Kanalstrahl viele neutrale Teilchen gebildet. Ein Teil von ihnen wird innerhalb des Kondensators wieder geladen und damit aus dem Strahl abgelenkt werden, die meisten kommen aber hindurch und haben nun bis zum Eintritt ins Vakuum bei der Blende  $B_2$  Gelegenheit, wieder positive Ionen zu bilden.

Wenn die mittleren Umladungsweglängen bekannt sind, ist der Vorgang quantitativ beschreibbar; so ergab sich die durch die Umladungsvorgänge bedingte Schwächung der Atomparabel  $H_1^+$  rechnerisch und experimentell zu etwa 50 %, konnte also durch doppelte Expositionszeit leicht wettgemacht werden.

Die Aufnahmen zeigten tatsächlich wie bei Conrad eine sehr schwache Parabel, die von positiven Ionen der Masse 3 herrührte. Auch bei Entladung in Wasserstoff, der aus käuflichem „leichten Wasser“ hergestellt wurde, in dem die Deuteriumkonzentration unter 1:200000 betrug, konnte diese Parabel nicht ganz zum Verschwinden gebracht werden. Doch auch hierbei war noch ein Vorhandensein von  $HD^+$  im Kanalstrahl möglich, denn es ist bekannt, daß in Apparaturen, in denen die Elektroden nicht sehr sorgfältig ausgeheizt werden können, die Wasserstoff- und folglich auch Deuteriumparabeln nie ganz zum Verschwinden gebracht werden können.

Nun wurde eine Aufnahme mit Deuterium gemacht, welches aus käuflichem „schweren Wasser“ durch Zersetzung am Wolframdraht entwickelt wurde; erst durch den Deuteriumkanalstrahl war eine eindeutige Entscheidung zu erwarten, weil sich bei ihm die Parabeln der 2- und 3atomigen Molekülonen nicht über-



Abb. 5. Deuterium, wie Abb. 6.  
Störende Umladungsstreifen

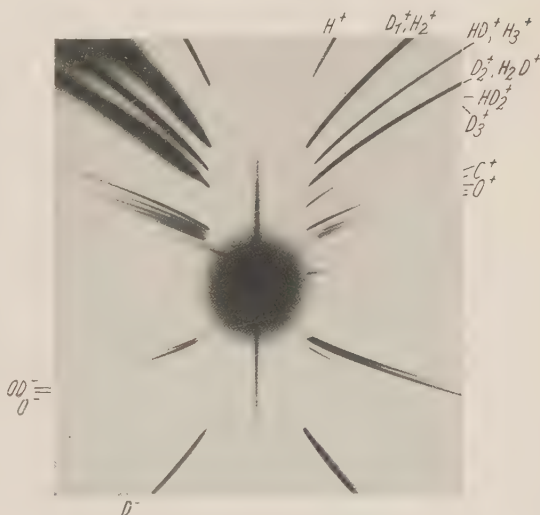


Abb. 6. Deuterium.  
Oben links 1 Std., mit Vorablenkung  
Oben rechts 1 Min., ohne Vorablenkung

lagern. Das Ergebnis zeigt Abb. 6: Während ohne Vorablenkungsfeld die Ionen  $D_3^+$  und  $HD_2^+$  bei einer Exposition von einer Minute sehr stark auftraten (schon bei 1 Sek. waren sie eben sichtbar), war nach Einschaltung der Vorablenkung auch auf einer 1stündigen Aufnahme keine Spur dieser Parabeln vorhanden. Hiermit ist der Nachweis erbracht, daß die von Conrad beobachteten Teilchen nicht  $H_3^+$ , sondern normale Molekülionen  $HD^+$  waren.

Zur Aufnahme Abb. 6 sind noch folgende Bemerkungen zu machen. Erstens: Die 1stündige Aufnahme zeigt eine sehr schwache (auf Reproduktion nicht sichtbare) Parabel von Ionen der Masse 6, deren Kopf an der Stelle doppelter elektrischer Ablenkung (Abszisse) liegt; diese muß von Teilchen herrühren, die in der Entladung als  $C^+$ -Ionen beschleunigt wurden, das Vorablenkungsfeld neutral passierten und vor Erreichen der Zerlegungsfelder zu  $C^{++}$  umgeladen wurden, wie man sich leicht überlegt. Zweitens: Der Kenner von

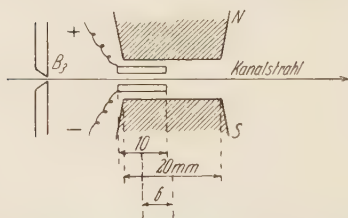


Abb. 7. Anordnung der massenspektrographischen Felder

Parabelspektrogrammen wird bemerken, daß die Umladungsstreifen nicht das gewöhnliche Aussehen haben. Diese werden bekanntlich durch Teilchen erzeugt, die sich während des Durchlaufens der Zerlegungsfelder  $F$  oder deren Streufelder umladen; im Normalfall, wenn nämlich elektrisches und magnetisches Feld räumlich zusammenfallen, handelt es sich um diffuse Streifen, die die Parabelmaxima mit dem unabgelenkten Punkt in der Plattenmitte verbinden. Bei Aufnahmen mit Deuterium waren die Umladungsstreifen der stark überexponierten Parabeln sehr hinderlich, weil sie die Stelle überdeckten, an der eine schwache Parabel  $D_3^+$  hätte auftreten können (Abb. 5). Diese Schwierigkeit wurde durch einen kleinen Kunstgriff überwunden. Durch ungleiche Länge der beiden Felder  $F$  und eine geringe Verschiebung gegeneinander (Abb. 7) wurde erreicht, daß jeder Umladungsstreifen in zwei breitere, in Ordinatenrichtung verschobene, kaum noch sichtbare Bänder auseinandergezogen wurde, wie hier nicht näher ausgeführt sei.

Es sind nun 2 Fälle denkbar, in denen vorhandene Moleküle  $H_3$  bzw.  $D_3$  sich unserer Beobachtung hätten entziehen können. Erstens kann es sein, daß diese Moleküle nur im angeregten Zustand vorhanden waren und nach Verlust der Anregung zerfielen, daß sie also nur etwa während einer mittleren Anregungsdauer von  $10^{-8}$  Sek. existierten; während dieser Zeit würde  $D_3$  von 15000 Volt Ge-

schwindigkeit nur 0,7 cm zurücklegen. Zweitens könnte die mittlere Umladungsweglänge des neutralen  $D_3$  klein sein gegen die Länge des Kondensators  $C$ . In beiden Fällen wären Moleküle  $D_3$  nicht unabgelenkt durch diesen Kondensator hindurchgekommen.

Um diese Möglichkeiten zu berücksichtigen, wurde zunächst der Kondensator  $C$  verkürzt, dann auch eine Erniedrigung des Umladungsdruckes vorgenommen, um hierdurch eine Verlängerung der Umladungsweglängen der neutralen Teilchen zu erreichen.

Der Kondensator  $C$  erhielt eine Plattenlänge in Strahlrichtung von 2 mm und einen Plattenabstand von 1 mm; ein geerdetes Gehäuse verhinderte die Ausbildung einer Entladung und sorgte dafür, daß das Streufeld so klein wurde, daß seine Ablenkungswirkung zu vernachlässigen war. Die Ablenkungsspannung betrug 800 Volt.

Es wurden Aufnahmen bei Drucken im Umladungsraum von  $9 \cdot 10^{-3}$  und  $2 \cdot 10^{-3}$  mm Hg gemacht. Weitere Erniedrigung dieses Druckes hat deshalb keinen Zweck, weil dann auf dem Wege bis  $C$  zu wenig neutrale Teile entstehen können. 1stündige Expositionen zeigten wiederum keine Spur einer Parabel  $D_3^+$ .

Eine quantitative Angabe, unter welchem Betrag die Anzahl stabiler oder kurzlebiger Moleküle  $D_3$  im Kanalstrahl nach unserem Ergebnis liegen muß, läßt sich nicht machen, da man über die Umladungsweglängen dieser Teilchen keine Voraussetzungen machen kann. Infolge des großen Expositionsverhältnisses von 1 Std. zu 1 Sek. muß dieser Betrag jedenfalls klein sein.

#### Diskussion

Neutrale Moleküle  $D_3$  wurden im Kanalstrahl nicht gefunden. Die Ionen  $D_3^+$  und  $H_3^+$  stehen somit in interessantem Gegensatz nicht nur zu den stabilen Molekülen, sondern auch zu den vielen instabilen Bestandteilen der Kanalstrahlen, wie Radikalen usw., die theoretisch neutral existieren können: alle diese Ionen können sich neutral umladen, ohne zu zerfallen.

Die Auffindung eines kurzlebigen, angeregten Moleküls  $D_3$  im Kanalstrahl war aus folgenden Gründen nicht zu erwarten oder vielmehr war nicht wahrscheinlicher, als die eines stabilen Moleküls. Untersuchungen von R. Döpel<sup>1)</sup> haben ergeben, daß bei der Neutralisation von Protonen im Kanalstrahl die eingefangenen Elektronen sofort den Grundzustand erreichen, jedenfalls bei weniger als 1%<sub>00</sub> der Neutralisationen einen angeregten Zustand. Erst aus dem Grund-

1) R. Döpel, Ztschr. f. Phys. 87. S. 356. 1934. Die Untersuchung umfaßte allerdings nicht die Lymanserie.

zustand kann Anregung erfolgen; die Umladung verläuft strahlungslos; das bewegte Leuchten eines Kanalstrahles emittiert keine Grenzkontinua. Falls man dieses Ergebnis von Döpel auch auf Moleküle übertragen darf, so müßte im Kanalstrahl der Weg vom Ion  $H_3^+$  zu einem neutralen, angeregten  $H_3$  über dessen Grundzustand führen, und dieser ist eben nicht stabil.

Diese Überlegungen gelten nicht für solche Neutralisationsvorgänge, bei denen Ionen sich mit freien Elektronen rekombinieren. Deshalb ist es durchaus möglich, daß in einer Glimmentladung aus  $H_3^+$ -Ionen wenigstens angeregte Moleküle  $H_3$  entstehen können und spektroskopisch nachweisbar wären.

### Negative Molekülionen $H_2^-$

Bei Gelegenheit der Wasserstoffaufnahmen wurde auch die Parabel der *negativen* Teilchen der Masse 2 untersucht. Man hat bisher nicht gewußt, ob diese sehr schwache Parabel lediglich von Atomionen  $D^-$  herrührt, oder ob sich auch Moleküle  $H_2^-$  überlagern. Aus dem Intensitätsverhältnis läßt sich dies bei den vorhandenen großen Unterschieden der Expositionsdauer nicht mehr mit Sicherheit entscheiden.

Die Mikrophotometrierung ergab zunächst, daß die fragliche negative Parabel außer dem Parabelkopf ein zweites Maximum an der Stelle  $1\frac{1}{2}$ -facher elektrischer Ablenkung aufwies. Sie zeigte also den Typus normaler Atomparabeln: Überlagerung von schnellen Atomen D mit langsameren, die aus Molekülen HD nach der Beschleunigung durch Zerfall entstanden sind und deshalb nur  $\frac{2}{3}$  der Bewegungsenergie haben. Trotzdem war noch eine Überlagerung durch ein Molekülion  $H_2^-$  möglich.

Auch hier war eine Entscheidung durch Analyse eines Deuteriumkanalstrahls möglich, weil bei ihm eine negative Molekülparabel ohne Überlagerung erscheinen würde. Auch bei 1 stündiger Exposition war keine Spur von Molekülen  $D_2^-$  oder  $HD^-$  zu sehen (Abb. 6). Der untersuchte Kanalstrahl befand sich nahezu im Umladungsgleichgewicht. Durch Intensitätsvergleich läßt sich aussagen, daß im Kanalstrahl bei den vorliegenden Bedingungen die Zahl negativer Moleküle  $D_2^-$  jedenfalls unter  $\frac{1}{30000}$  der Zahl der positiven Moleküle  $D_2^+$  liegt; man darf diese Aussage wohl auch entsprechend auf Wasserstoffmoleküle  $H_2^-$  übertragen.

### Die Verunreinigungen $C^+$ und $O^+$ im Heliumkanalstrahl

H. Muckenthaler (a. a. O.) machte darauf aufmerksam, daß bei Aufnahmen mit gut gereinigtem Helium die Parabeln  $C^+$  und  $O^+$

neben dem stets vorhandenen Wasserstoff in merkwürdig großer Intensität auftreten. Diese Angabe konnte zunächst bestätigt werden (Abb. 8a).

Wurde jedoch in der Apparatur, Abb. 1, die Kathodenbohrung *K* durch eine 0.1 mm weite Blende ersetzt, so daß der Kanalstrahl aus

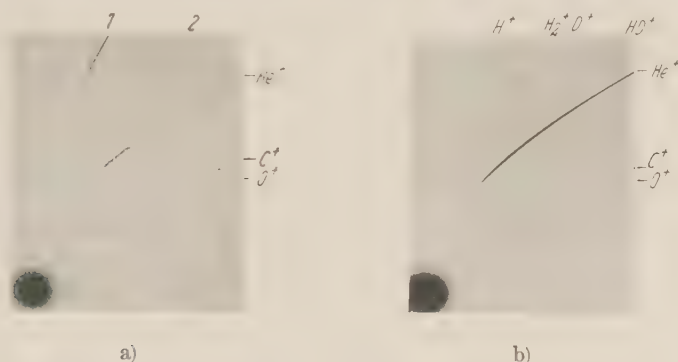


Abb. 8. Helium, 2 Sek.; Druck im Umladungsraum:

a)  $10^{-2}$  mm Hg      b)  $2 \cdot 10^{-4}$  mm Hg

dem Entladungsraum unmittelbar ins Hochvakuum eintrat, so bot sich das völlig veränderte Bild der Abb. 8b: Die Verunreinigungen sind jetzt größenordnungsmäßig schwächer als die Heliumparabel.

Die Erklärung hierfür dürfte sehr einfach sein. Bei der ersten Aufnahme hat das Helium des Kanalstrahls die Möglichkeit, sich ins Umladungsgleichgewicht zu setzen, welches nach den Messungen von P. Rudnick<sup>1)</sup> sehr stark auf der Seite der neutralen Atome liegt. Die positiven Ionen der Verunreinigungen jedoch haben im Helium des Umladungsraumes offenbar wesentlich größere Umladungsweglängen: Messungen liegen hierüber nicht vor, die Annahme stimmt jedoch durchaus mit der Arbeitshypothese für Umladungsvorgänge von R. Döpel<sup>2)</sup> überein. Auf diese Weise ist es erklärlich, daß die Intensität der Heliumionen gegen die der anderen Ionen so stark zurücktritt. Demgegenüber gibt Abb. 8b die wirklichen Intensitätsverhältnisse im Strahl nach Verlassen der Entladung wieder, da der Strahl diesmal ins Hochvakuum verlief und keine Umladungen mehr auftreten konnten.

1) P. Rudnick, Phys. Rev. **33**. S. 1342. 1931.

2) R. Döpel, Ann. d. Phys. [5] **16**. S. 1. 1933.

Heliumhydrid und -Deuterid. Das Ion  $\text{He}^-$ 

Das Ion  $\text{HeH}^+$  ist schon mehrfach beobachtet worden<sup>1)</sup>. Eine wellenmechanische Rechnung von J. Y. Beach<sup>2)</sup> bestätigte die Stabilität seines Grundzustandes, ferner die Instabilität eines Ions  $\text{HeH}^{++}$ .

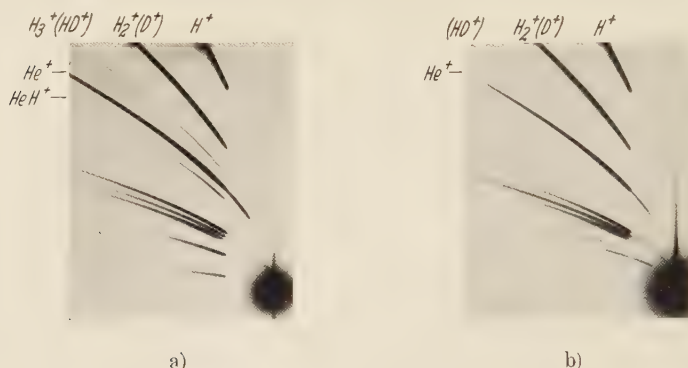


Abb. 9. Helium + Wasserstoff, 1 : 1, 5 Min.

a) ohne Vorablenkungsfeld      b) mit Vorablenkungsfeld

Abb. 9 zeigt das Massenspektrum eines Gemisches von Helium und Wasserstoff. Die Parabel  $\text{HeH}^+$  ist schon bei einer Exposition von 2 Sek. sichtbar; nach Anlegen der Vorablenkungsspannung jedoch selbst nicht bei 1 stündiger Exposition. Das Ion  $\text{HeH}^+$  ist also vom gleichen Typus wie das Ion  $\text{H}_3^+$ , es zerfällt bei Neutralisation im Kanalstrahl. Ebenso verhielt sich das Ion  $\text{HeD}^+$  bei Aufnahmen mit Helium-Deuterium-Gemisch.

Bei reinen Heliumaufnahmen zeigte sich eine schwache Parabel  $\text{He}^-$ ; ihre Intensität bei Umladungsgleichgewicht ist größenordnungsmäßig 1 ‰ der der positiven Parabel  $\text{He}^+$ . Die Existenz des negativen Helumions im Kanalstrahl ist hierdurch sichergestellt. Eine ältere, subjektive Beobachtung Döpels<sup>3)</sup> mußte als zweifelhaft gelten, hatte er doch auch eine starke Parabel  $\text{H}_2^-$  beobachtet, was nur auf eine Täuschung durch Umladungstreifen zurückgeführt werden kann. In der Glimmentladung ist  $\text{He}^-$  nach O. Tüxen<sup>4)</sup> nicht vorhanden.

1) K. T. Bainbridge, Phys. Rev. **43**, S. 103. 1933; H. Lukanow u. W. Schütze, Ztschr. f. Phys. **82**, S. 610. 1933.

2) J. Y. Beach, J. Chem. Phys. **4**, S. 353. 1936.

3) R. Döpel, Ann. d. Phys. **76**, S. 1. 1925.

4) O. Tüxen, Ztschr. f. Phys. **103**, S. 463. 1936.

### Zusammenfassung

1. Die Intensitätsabhängigkeit der massenspektrographischen Parabel  $H_3^+$  vom Füllgas der Entladungsröhre wurde untersucht. Beimischung von Sauerstoff, Luft usw. zum Wasserstoff-Füllgas verminderte die Intensität der Parabel  $H_3^+$  relativ zur Atomparabel.

2. Es wurde gezeigt, daß bei bestimmten Versuchsbedingungen durch Fremdgasbeimischung eine Verstärkung der Parabel  $H_3^+$  eintreten kann, da infolge des bei gleichen Entladungsbedingungen verminderten Gasdruckes dann weniger der bereits beschleunigten Ionen zerfallen.

3. Die mittlere Zerfallsweglänge der Ionen  $D_3^+$  in Deuterium von  $10^{-2}$  mm Hg Druck wurde zu  $L = 8$  cm gemessen.

4. Es wurde eine Methode angegeben, die Intensität störender Umladungsstreifen herabzusetzen.

5. Nach einer von R. Conrad angegebenen Methode wurde ein Kanalstrahl auf die Anwesenheit von neutralen Molekülen  $D_3$  untersucht. Weder stabile noch kurzlebige, angeregte Teilchen waren nachweisbar; letztere sind im Kanalstrahl auch nicht zu erwarten.

6. Negative Moleküle  $D_2^-$  wurden im Kanalstrahl nicht gefunden; ihre Anzahl lag unter  $1/30000$  der Zahl der positiven Moleküle.

7. Das Hervortreten von Verunreinigungen im Heliummassenspektrum ließ sich auf die großen Unterschiede in den Umladungsweglängen der positiven Ionen zurückführen.

8. Neutrale Moleküle  $HeH$  und  $HeD$  konnten im Kanalstrahl nicht festgestellt werden.

9. Das negative Heliumion  $He^-$  wurde gefunden.

Vorstehende Arbeit wurde im Physikalischen Institut der Universität München ausgeführt. Dem Vorstand des Instituts, Herrn Prof. Dr. W. Gerlach, danke ich für das der Arbeit entgegengebrachte Interesse. Vor allem aber fühle ich mich Herrn Prof. Dr. E. Rüchardt, unter dessen spezieller Anleitung ich diese Untersuchungen ausführen durfte, für die Anregung zu der Arbeit und für sein durch viele Besprechungen und Ratschläge bewiesenes, außerordentliches Interesse zu größtem Dank verpflichtet.

---



## Lebenslauf

Ich wurde am 26. August 1909 in Totteridge bei London geboren. Meine Mutter Gladys geb. Biram ist Schottin, mein Vater Dr. phil. Walther Hiby (1935 gestorben) war Westfale. Mein Vater hatte in Genf und Heidelberg Chemie studiert; er war Leiter einer großen Kokereibaufirma.

Wir lebten bis 1914 in England, während des Krieges in Deutschland, nach 1919 in Holland. Von Quarta bis zur Reifeprüfung (1928) hatte ich eine zusammenhängende Schulausbildung auf der Deutschen Oberrealschule im Haag. Nach einem freiwilligen, praktischen Jahr in Maschinenfabriken und einer kurzen Ausbildung in einer Bank studierte ich Experimentalphysik, erst kurz in Bonn und Berlin, dann 11 Semester an der Universität München.

Julius Walther Hiby

